OBJETO DE AVALIAÇÃO	ESTRUTURA DA PROVA	CRITÉRIOS DE CLASSIFICAÇÃO	MATERIAL NECESSÁRIO
<p>Prova Teórica</p> <p>GRUPO I</p> <p>1. Estrutura e propriedades dos metais</p> <ul style="list-style-type: none"> •A importância dos metais na sociedade atual •Um outro olhar sobre a tabela periódica <p>2. Degradação dos metais</p> <ul style="list-style-type: none"> •Corrosão: uma oxidação indesejada •Pilhas e baterias: uma oxidação útil •Proteção de metais <p>3. Metais, Ambiente e Vida</p> <ul style="list-style-type: none"> •Dos minerais aos materiais metálicos •Metais, complexos e cor •Os metais como catalisadores •Funcionamento de um sistema tampão <p>GRUPO II</p> <p>4. Combustíveis fósseis: o carvão, o crude e o gás natural</p> <ul style="list-style-type: none"> •Do crude ao GPL e aos fúeis: destilação fracionada e craking do petróleo •Os combustíveis gasosos, líquidos e sólidos •Impacte ambiental da Indústria Petroquímica •Combustíveis alternativos <p>5. De onde vem a energia dos combustíveis</p> <ul style="list-style-type: none"> •Energia, calor, entalpia e variação de entalpia •Conversão massa-energia <p>GRUPO III</p> <p>6. Plásticos, vidros e novos materiais</p> <ul style="list-style-type: none"> •Os plásticos e os materiais poliméricos •Polímeros sintéticos e a indústria dos polímeros •Novos materiais <p>Prova Prática</p> <ul style="list-style-type: none"> •O Ciclo do Cobre •Construção de uma pilha •Funcionamento de um sistema tampão •Destilação fracionada de uma mistura três componentes •Determinação da entalpia de neutralização da reação $\text{NaOH (aq)} + \text{HCl (aq)}$ •Determinação da entalpia de combustão de diferentes álcoois •Sintetizar polímeros <p>Nota: algumas atividades poderão ser adaptadas relativamente ao previsto no programa da disciplina, de modo a torná-las exequíveis dentro do tempo regulamentar da prova.</p>	<p>Prova Teórica (70% da cotação total)</p> <p>GRUPO I (85 a 95 pontos)</p> <p>GRUPO II (85 a 95 pontos)</p> <p>GRUPO III (15 a 25 pontos)</p> <p>Prova Prática (30% da cotação total) (200 pontos)</p> <ul style="list-style-type: none"> •A classificação final da prova é expressa pela média ponderada e arredondada às unidades das classificações obtidas nas duas componentes. •A prova escrita: <ul style="list-style-type: none"> - consta de vários conjuntos de itens que têm como suporte informações que podem ser fornecidas sob a forma de textos, figuras, tabelas ou gráficos; - Abrange itens de tipologia diversificada, de acordo com as competências que se pretende avaliar; - Inclui itens de resposta fechada, podendo envolver cálculos simples, e itens de resposta aberta, que podem envolver uma abordagem multitemática, destinada a avaliar a capacidade de visão integrada dos vários conteúdos programáticos; - Faz parte do enunciado da prova uma tabela com constantes e formulário. •A prova prática é relativa a uma das atividades laboratoriais referidas na primeira coluna (objeto de avaliação da prova prática). 	<p>Prova Teórica,</p> <ul style="list-style-type: none"> •As classificações a atribuir às respostas dos examinados são expressas obrigatoriamente em números inteiros. •Nos itens de escolha múltipla: <ul style="list-style-type: none"> - é atribuída a cotação total à resposta correta; - as respostas incorretas são classificadas com zero pontos; - é atribuída a cotação de zero pontos aos itens em que o examinando apresente mais do que uma opção ou o número do item e/ou a letra da alternativa escolhida sejam ilegíveis. •Nos itens de resposta curta, é apresentada, nos critérios específicos, a descrição dos níveis de desempenho. •Se a resolução de um item que envolva cálculos apresentar erro exclusivamente imputável à resolução numérica ocorrida no item anterior, será atribuída a cotação total. <p>Prova Prática</p> <ul style="list-style-type: none"> • Durante a realização da componente prática da prova, um dos docentes que fazem parte do júri fará um registo de competências em grelha própria. • Tipos de itens da parte prática: <ul style="list-style-type: none"> •Atividade laboratorial •Registo de dados •Elaboração e interpretação de tabelas e gráficos •Realização de cálculos •Análise e interpretação de dados e resultados •Crítica dos Resultados 	<ul style="list-style-type: none"> •Caneta azul ou preta, régua; •Calculadora gráfica, em <i>modo de exame</i>; •Não é permitido o uso de tinta corretora, lápis, caneta vermelha ou qualquer espécie de tabela; •É obrigatório o uso de bata durante a realização da parte prática.